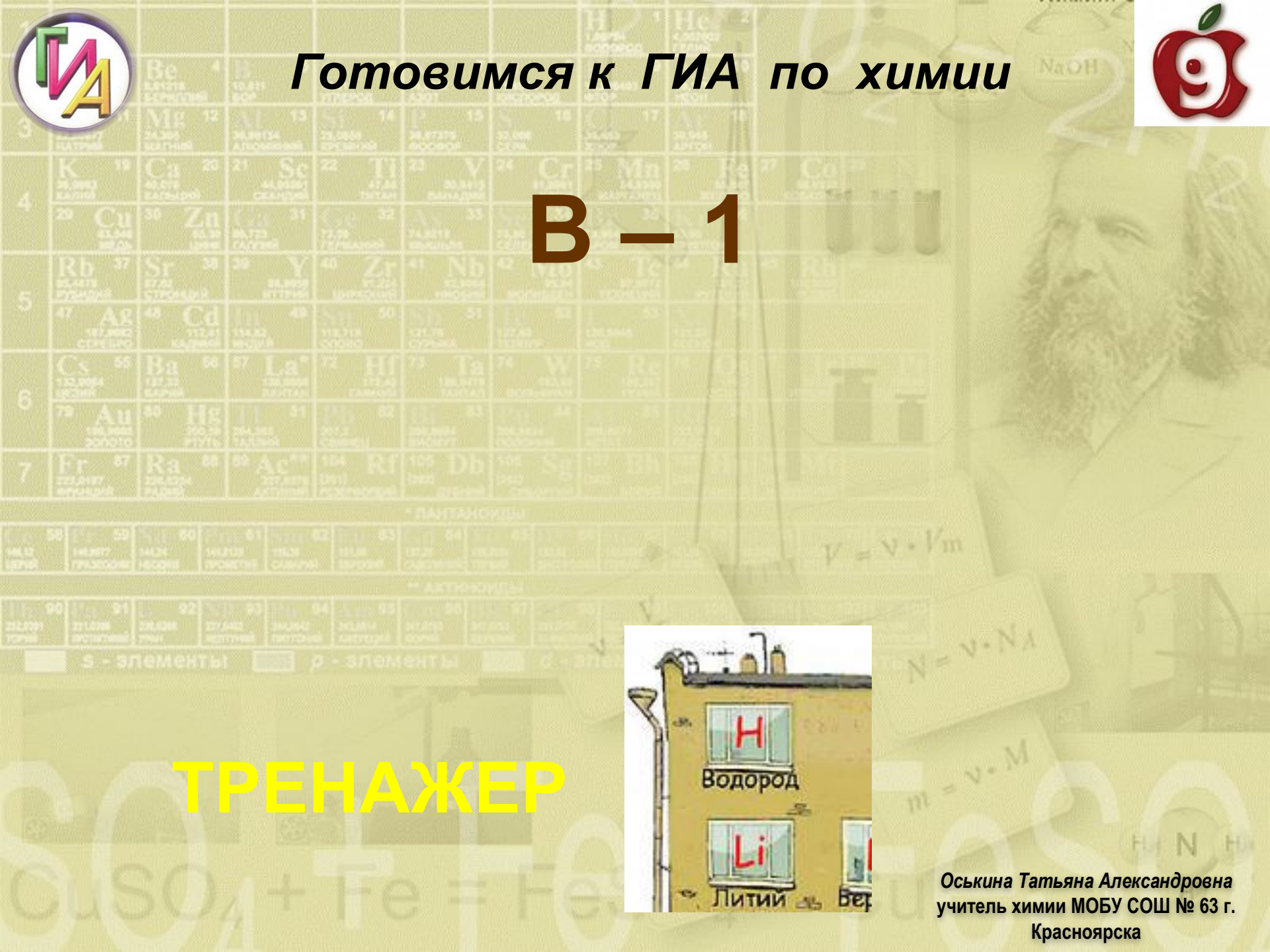




Готовимся к ГИА по химии



В – 1



ТРЕНАЖЕР



Оськина Татьяна Александровна
учитель химии МОБУ СОШ № 63 г.
Красноярска

Инструкция по работе с тренажером и системой

- 1. Учебный тренажер содержит 20 заданий В-1 с кратким ответом.**
- 2. Задание считается выполненным верно, если правильно указана последовательность цифр.**
- 3. За полный правильный ответ ставится 2 балла; если допущена одна ошибка, то ответ оценивается в 1 балл.**
- 4. Каждое задание имеет 5 варианта ответа.**
- 5. Необходимо выбрать два ответа, нажав при этом на рисунок рядом с цифрой.**
- 6. Если ответы правильные, то цифры «займут свои места» в клеточках ответа и вы услышите аплодисменты.**





1 уменьшается радиус атома



2 уменьшается электроотрицательность



3 усиливаются неметаллические свойства



4 увеличиваются заряды ядер атомов



5 уменьшается число заполненных электронных слоев

ОТВЕТ:





1 числа нейтронов в ядрах атомов



2 восстановительных свойств



3 степени окисления в высших оксидах



4 радиуса атома



5 металлических свойств

ОТВЕТ:





1 уменьшаются заряды ядер атомов



2 возрастают кислотные свойства летучих водородных соединений



3 высшая степень окисления уменьшается



4 уменьшается радиус атомов



5 усиливаются металлические свойства

ОТВЕТ:





1 уменьшается валентность в высших оксидах



2 возрастают радиусы атомов элементов



3 усиливаются неметаллические свойства



4 увеличивается электроотрицательность



5 увеличивается число электронных слоев в атомах

ОТВЕТ:





1 уменьшается число протонов в ядре



2 уменьшается электроотрицательность



3 увеличивается радиус атомов



4 увеличивается число электронов во внешнем электронном слое



5 усиливаются неметаллические свойства

ОТВЕТ:





1 уменьшается радиус атомов



2 возрастает способность атомов отдавать электроны



3 увеличиваются заряды ядер атомов



4 уменьшается относительная атомная масса



5 увеличивается степень окисления в высших гидроксидах

ОТВЕТ:





1 уменьшается электроотрицательность



2 уменьшаются радиусы атомов



3 ослабевают неметаллические свойства



4 увеличивается валентность в высших оксидах



5 уменьшается число заполненных электронных слоев атомов

ОТВЕТ:





1 Be → Mg → Ca



2 Na → Mg → Al



3 Rb → K → Na



4 B → Be → Li



5 Mg → Ca → Sr

OTBET:





1 уменьшается число протонов в ядре



2 уменьшается электроотрицательность



3 увеличивается радиус атомов



4 увеличивается число электронов во внешнем электронном слое



5 усиливаются неметаллические свойства

ОТВЕТ:





1 усиливается электроотрицательность



2 усиливаются металлические свойства



3 усиливается основной характер их высших оксидов



4 уменьшается радиус атомов



5 усиливается кислотный характер их высших оксидов

ОТВЕТ:





1 увеличивается число протонов в ядре



2 увеличивается электроотрицательность



3 уменьшается радиус атомов



4 уменьшается число электронов во внешнем электронном слое



5 ослабевают неметаллические свойства

ОТВЕТ:





1 N → O → F



2 C → Si → Ge



3 P → Si → Al



4 C → N → O



5 Br → Se → As

OTBET:





1 увеличивается радиус атома



2 ослабевают металлические свойства простых веществ



3 ослабевает основной характер высших оксидов



4 возрастает валентность высших оксидах



5 увеличивается число электронных слоёв в атомах

ОТВЕТ:





1 увеличиваются неметаллические свойства



2 уменьшается радиус атома



3 увеличивается число электронов во внешнем электронном слое



4 уменьшается низшая степень окисления



5 ослабевают неметаллические свойства

ОТВЕТ:





1 уменьшается электроотрицательность



2 увеличиваются заряды ядер атомов



3 ослабевают неметаллические свойства



4 уменьшаются радиусы атомов



5 увеличивается число заполненных электронных слоев атомов

ОТВЕТ:





1 уменьшаются заряды ядер атомов



2 уменьшается число электронных слоев



3 увеличивается атомный радиус



4 уменьшается низшая степень окисления



5 усиливаются неметаллические свойства

ОТВЕТ:



1 увеличивается степень окисления в высших оксидах



2 уменьшается число валентных электронов



3 увеличиваются заряды ядер атомов



4 усиливаются неметаллические свойства



5 уменьшается радиус атомов

ОТВЕТ:





1 увеличивается число электронных слоев



2 уменьшаются заряды ядер атомов



3 усиливаются неметаллические свойства



4 уменьшается радиус атомов



5 уменьшается число электронов во внешнем электронном слое

ОТВЕТ:



1 увеличивается электроотрицательность



2 уменьшаются заряды ядер атомов



3 возрастают металлические свойства



4 уменьшаются радиусы атомов



5 уменьшается число электронов во внешнем электронном слое

ОТВЕТ:





1 увеличивается электроотрицательность



2 уменьшаются металлические свойства



3 уменьшаются заряды ядер атомов



4 уменьшается число электронов во внешнем электронном слое



5 увеличивается число заполненных электронных слоев

ОТВЕТ:



Успехов на экзамене



1. Демонстрационные варианты ГИА 2007-2013 гг
2. Добротин Д.Ю. Государственная итоговая аттестация выпускников 9 класса в новой форме. Химия. 2012. Учебное пособие./ Д.Ю. Добротин, А.А.Каверина, О.Ю. Гончарук. - М.: "Интеллект-Центр", 2012. - 176с.
3. Аспицкая А.Ф. Проверь свои знания по химии: система разноуровневых заданий для выпускников основной школы/ А.Ф.Аспицкая. - М.: Вентана-Граф, 2009. - 112с.

- <http://go.utmn.ru/wp-content/uploads/2011/12/064146541-150x150.jpg> - цифра 9
- <http://khimie.ru/wp-content/uploads/2011/09/%D0%9C%D0%B5%D0%BD%D0%B4%D0%B5%D0%BB%D0%B5%D0%B5%D0%B2.png> – портрет Д.И. Менделеева
- <http://ampilova.ru/wp-content/uploads/2011/04/system.jpg> – дом
- <http://supreme2.ru/geek/uploads/2012/06/mendeleev-table.jpg> - таблица, молекула
- http://nurislamova.ucoz.ru/x_0a3a34b6.jpg - ученик за партой

